

## ⑲ 日本国特許庁(JP)

⑩特許出願公開

# ⑫ 公 開 特 許 公 報 (A)

昭61-40845

@Int\_Cl\_4 C 03 C 17/30 識別記号

庁内整理番号 A-8017-4G

昭和61年(1986)2月27日 **個公開** 

未請求 発明の数 1 審杳諳求 (全6頁)

❷発明の名称

低反射率ガラス

②特 昭59-159097 願

**22)**HH 顧 昭59(1984)7月31日

勿発 明 者 松 尾 仁

79発 明 老 展 幸

横浜市緑区在田南1-20-3-304 横浜市旭区鶴ケ峰2-59-1

@発 明 者

横浜市旭区鶴ケ峰2-59-1

大 包出 旭硝子株式会社 顝 人

Ш

東京都千代田区丸の内2丁目1番2号

20代 理 弁理士 内田 外1名

岸

西

## 1. 発明の名称

低反射塞ガラス

#### 2. 特許請求の範囲

- ガラス表面上に又はガラス表面に形成され たプレコート膜面上に、含フッ素シリコーン 化合物の縮合体からなる低反射加工剤の塗膜 が形成されてなる低反射率ガラスにおいて、 上記低反射加工剤の塗膜と上記ガラス表面又 はプレコート膜とが水酸基を 2 個以上含有す る有根多ヒドロキシ化合物からなる厚さ 0.01 p 以下の薄膜を介して結合されていることを 特徴とする低反射率ガラス。
- 有機多ヒドロキシ化合物が多価アルコール 類である特許請求の範囲第1項記載の低反射 串ガラス。
- 3. ブレコート膜が金属酸化物を含有する縮合 体からなる特許請求の範囲第1項記載の低反 射率ガラス。

#### 5.発明の詳細な説明

## 〔産業上の利用分野〕

本発明は、ガラス表面の反射性を低下させた 低反射率ガラスに関し、更に詳しくは、ガラス **表面上またはガラス泉面に形成されたブレコー** ト膜面上に多価アルコール類の如き特定の水酸 基含有化合物からなる薄膜が形成され、酸薄膜 上に特定の低反射加工剤が形成されてなる低反 射率ガラスに関するものである。

#### 〔従来の技術〕

建築物や車輛のガラス窓、ガラスドアー、シ ヨーウインド、ショーケース、光学レンズ、メ ガネレンズ、サングラス、フイルター、テレビ ション前面ガラス、その他のガラス製品は太陽 光、照明光の反射によるギラッキや眩しさ、あ るいは周囲の景観が映り、透視性や透明性に支 障をもたらしている。また、太陽光の利用など において、例えば太陽熱温水器は集熱効率を向 上せしめるために集熱部に用いるガラスなどの 透光材料の反射損失を除去、または低減化させ、 大量のエネルギーを通過させることが必要であ

ه ۵

従来から、ガラス表面の反射防止は光学部品のレンズを中心に開発が進められてきている。ガラス表面の可視光の反射防止にはMgPz、、氷晶石などからなる単層膜が、また赤外用には810、20mので変がある。 というなる単層膜、810-MgPz、 三硫化ひ紫ガラス・W0z・氷晶石などからなる複層膜が反射防止膜として真空が治してある。 光学レンズ、メガネレンズ、フィルターなどに実用化されている。

一方、ガラス表面に高分子物質からなる低反射加工剤を塗布、吹付け、あるいは加工剤中に 浸漬することにより低反射性の塗膜を形成せし める低反射加工剤あるいは加工方法が提案され ている。

しかしながら、ガラス表面の低反射化方法に おいて、上記の真空蒸剤法あるいはスペッタリ ング法は装置の機構上及びコスト面から適応物

口基含有シラン化合物が好適であり、ポリフル オロ基含有シラン化合物として例えば Rg Ca La BIXs (但しRg はポリフルオロアルキル基、 又はC1。 アルコキシ菇)を主体とした改良低 反射加工剤が本発明と同一出願人によつて、特 開昭 5 8 - 1 6 7 4 4 8 号公報、特開昭 5 8 -2 1 1 7 0 1 号公報、 特開昭 5 9 - 2 6 9 4 4 号公報などに開示されている。ポリフルオロ基 含有シラン化合物からなる低反射加工剤におい て、ガラスとの接着性の向上は、例えばブレコ - ト盤膜との復層塗膜構造が有効ではあるが、 本発明者は、前記の如き反射防膜の劣化や剝離 という問題点の認識に基づいて、小型精密光学 部品ガラスはもとより、大型ガラスにも応用が 可能であつて、ガラスの透視性、透明性を損な わず、強布、吹付け、浸渍など既知の簡便な方 法によつてガラス表面に反射防止加工剤の塗膜 が形成され、その塗膜の性能は可視光域を平均 に低反射化せしめ、しかも接着性。耐漿傷性に 優れ、且つその性能が長期に亘つて持続し得る

品は比較的小型の精密光学部品に限定され、しかも連続的生産には適していない。また低度なかない。ないはで、対かるが、からなどで、で付け、あるいいでではないがある。例えば低反射強度の形成された強度がある。例えば低反射強度の形成された強度がある。例れていて、対対ないの方とに対するという欠点がある。

#### (発明が解決しようとする問題点)

従来より、ポリフルオロ基含有化合物はフツ索原子の分極率が小さく、従つて屈折率も低く、例えば Ca Fie の屈折率は 1 2 7 1 ( 2 5 ℃、以下同じ)、(C4 Fa) R は 1 2 9 0、(CFi = CFi / CFa OCF = CFi ) の 重合体は 1 3 3 0 であり、 ガラスや透明ブラスチックなどの透明基体の表面にかかる化合物の強膜を形成せしめることに より低反射率化できることは知られている。而して、透明基体との接着性においてポリフルオ

低反射率ガラスを提供すべく穏々研究、検討を行なつた。その結果、低反射加工剤の強膜形成前に、被強膜形成面を水酸基を有する化合物がに、被強力とによって処理することによって独原を形成したのは、形成では、でいると、形成では、でいると、形成では、のの強度を形成せん。である。を使いるに至ったものである。

# [問題を解決するための手段]

本発明は、ガラス表面上に又はガラス表面に 形成されたブレコート膜面上に 会フッ案 シリコーン化合物の縮合体からたる低反射加工 の 逸膜が形成されて なる低反射 アスにお 酸 上記 ガラス で 数 本 で と が 水 酸 本 を 2 個以上含有する 有機多ヒドロキン 化合物 から なる厚さ Q 0 1 μ以下の 薄膜 を かんて た ている C と を 特 徹 と する 低 反射率 ガラス を 提供 するものである。

本発明において、水酸基を2個以上含有する

有機多ヒドロキン化合物としては多価アルコー ル類であるのが好ましく、かかる多価アルコー ル類としては、例えばポリエチレングリコール、 ポリプロピレングリコール、ペンタエリスリトー ル、トリメチロールプロパンなどが挙げられる。 かかる多価アルコール類は単独または、相溶性 を有する水、あるいはメタノール。エタノール などの溶媒によつて希釈した溶液を用いる。ま た、ポリヒニルアルコール。ポリヒドロキシエチ ル(メタ)アクリレート。ポリヒドロキシブチル(メ. タ)アクリレートなどの可容性溶媒溶液であつて もよい。更に、ガラス表面またはプレコート膜 との接着性、あるいは上層塗膜との接置性を向 上せしめる目的でテトラアルコキシシラン化合 物の縮合体を添加混合せしめることもできる。 テトラアルコキシシラン化合物の縮合体は、 例え **ぱテトラアルコキッシラン化合物をエタノール**溶 媒中、15酢酸水溶液の存在下、反応せしめる

ことによつて調製される。(以下、水酸基を 2 個以上含有する有機多ヒドロキシ化合物は多価アルコール類を代表して説明する。)

ガラス表面又はガラス表面に形成されたプレ コート膜への多価アルコール類の処理による薄 膜の形成方法は特に限定されない。而して、多 価アルコール類の薄膜は、その厚さがΩΩ1μ 以下、好ましくは単分子層である。多価アルコ ール類の薄膜が光学的膜厚であると低反射率ガ タスとしての低反射率化は不十分なものとなり、 しかも形成された低反射加工剤の強膜硬度は低 いものとなる。多価アルコール類の薄膜の膜厚 と薄膜形成方法との関係において、薄膜の厚さ ムラは好ましくない。好適な薄膜形成方法は多 価アルコール類への浸漬法、スピニング法など である。ガラス表面は、洗剤及び希釈フツ酸な どで洗浄し、水洗後、更に純水にて洗浄し、乾 燥して、多価アルコール類の処理により、薄膜 を形成せしめる。

ガラス表面に形成されてなるブレコート膜は、

低反射加工剤の塗膜硬度や低反射性能の向上に有用なものであれば限定されないが、好きしいものとして、金属酸化物を含有する縮合体が挙げられる。かかる金属酸化物を含有する縮合体をしては T102 系化合物、 2r02 系化合物 と8102 系化合物との共縮合体、 2r03 系化合物と 8102 系化合物との共縮合体が好きしいものとして例示され得る。 更に具体的に T102 系化合物を代表して例示すれば T1(0CH2)4、 T1(0C2 H5)4、

T1(OC<sub>2</sub>H<sub>7</sub>)<sub>4</sub>, T1(OC<sub>4</sub>H<sub>9</sub>)<sub>4</sub> などのテトアルコキ シチタン及びこれらの低重合物、T1(O-1C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>)<sub>5</sub> [OC(CB<sub>3</sub>)CHCOCH<sub>9</sub>]<sub>2</sub>. T1(O-1C<sub>3</sub>H<sub>7</sub>)<sub>n</sub>[OCH<sub>2</sub>CH (C<sub>2</sub>H<sub>8</sub>)CH(OH)C<sub>2</sub>H<sub>7</sub>)<sub>4-n</sub> などのチタンキレート 化合物が挙げられる。また金属酸化物と共縮合 体を形成する B1O<sub>2</sub> 系化合物としては、例えば B1(OCH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>, B1(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>4</sub>, B1(OC<sub>3</sub>H<sub>7</sub>)<sub>4</sub>,

CH381(OC2H7)2, CH381(OC4H2)2 カどのトリア ルコキシシラン、 O CH2OC3 H5 81(OR)4 たどの シランカップリング剤が挙げられる。金属酸化 物を含有する縮合体において、上記例示の金属 酸化物の配合割合は、縮合体中少なくとも20 重量が以上、好ましくは30重量が以上配合さ れる。金属酸化物を含有する縮合体は金属酸化 物、8102 系化合物及び必要により添加剤、例 えばポリエチレングリコール。ペンタエリスリ トールなどの多価アルコール、あるいはメラミ ン樹脂。エポキシ樹脂などを配合した後、エタ ノール。プタノールなどのアルコール系容棋の 単独または混合溶液中で、酢酸、塩酸などの存 在下に加水分解反応せしめることによつて調製 される。ガラス表面には通常の塗布方法によつ て資布され、室温にて乾燥後、200c~550 でに加熱して硬化され、厚さ 0.1~10 μ程度 のプレコート膜が形成される。

ガラス表面上又はガラス表面に形成されたブ レコート膜面上に処理されて形成された特定水

(CH<sub>3</sub>O)<sub>3</sub>S1C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>6</sub>C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>S1(OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> (CH<sub>3</sub>O)<sub>3</sub>S1C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>6</sub>C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>S1(OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> (CH<sub>3</sub>O)<sub>3</sub>S1C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>12</sub>O<sub>2</sub>H<sub>4</sub>S1(OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> Cl<sub>3</sub>S1C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>6</sub>C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>S1Cl<sub>3</sub> Cl<sub>3</sub>S1C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>12</sub>O<sub>2</sub>H<sub>4</sub>S1Cl<sub>3</sub> (C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>O)<sub>2</sub>S1C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>12</sub>O<sub>2</sub>H<sub>4</sub>S1Cl<sub>3</sub> (C<sub>3</sub>H<sub>5</sub>O)<sub>2</sub>S1C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>8</sub>C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>S1(OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub> (CH<sub>3</sub>O)<sub>3</sub>S1C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>8</sub>C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>OCONHO<sub>3</sub>H<sub>6</sub>S1(OCH<sub>6</sub>)<sub>2</sub> Cl<sub>3</sub>S1C<sub>2</sub>H<sub>6</sub>NHCOOC<sub>2</sub>H<sub>4</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>6</sub>C<sub>2</sub>H<sub>4</sub>OCONHO<sub>3</sub>H<sub>6</sub>S1(OCH<sub>6</sub>)<sub>2</sub>

CF<sub>3</sub>(CF<sub>3</sub>)<sub>7</sub>CONHC<sub>3</sub>H<sub>4</sub>S1(OCH<sub>3</sub>)<sub>2</sub>
CF<sub>3</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>7</sub>CONHC<sub>3</sub>H<sub>4</sub>S1Cl<sub>3</sub>
CF<sub>3</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>7</sub>SO<sub>3</sub>NHC<sub>3</sub>H<sub>4</sub>S1(OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>
CF<sub>3</sub>(CF<sub>2</sub>)<sub>7</sub>C<sub>3</sub>H<sub>4</sub>OCONHC<sub>3</sub>H<sub>4</sub>S1(OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub>
などが挙げられる。また、シランカップリング
割としては

CH2-OHCH2OC3H681(OCH3)2

O C2 H4 S1 (OCH2)2 . S1 (OCH2)4 .

81(00gH<sub>5</sub>)4, 81Cl<sub>4</sub>, H81Cl<sub>3</sub>, CH<sub>5</sub>81Cl<sub>3</sub> などが例示される。

本発明の低反射率ガラスに用いられる含フッ
素シリコーン化合物の縮合体からなる低反射加工剤は、アルコール系溶媒、例えば t ー ブタノール中で触供として酢酸及び有機鍋化合物の存在下に、ポリフルオロアルキレン基含有ピスシラン化合物及びシランカップリング剤とを室温にて加水分解反応する方法によつて得られる。そ

などの炭素数4~20のポリフルオロアルキレン基含有トリアルコキシピスシラン化合物・トリクロルピスシラン化合物が基合有ピスシラン化合物がある有ピスシラの硬度は高いが、フッタを関して単独ではのので、本発明の低気が出して、からなる有がいかのが好きしい。

ポリフルオロアルキル基含有シラン化合物を 例示すると

CF<sub>3</sub> (OF<sub>2</sub>)<sub>3</sub> C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> S 1 (OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> CF<sub>3</sub> (CF<sub>2</sub>)<sub>4</sub> C<sub>3</sub>H<sub>4</sub> S 1 (OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> OF<sub>3</sub> (CF<sub>2</sub>)<sub>7</sub> C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> S 1 (OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> CF<sub>3</sub> (OF<sub>3</sub>)<sub>11</sub> C<sub>3</sub>H<sub>4</sub> S 1 (OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> OF<sub>3</sub> (OF<sub>2</sub>)<sub>15</sub> C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> S 1 (OCH<sub>3</sub>)<sub>3</sub> CF<sub>3</sub> (CF<sub>2</sub>)<sub>7</sub> C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> S 1 (OC<sub>2</sub>H<sub>5</sub>)<sub>3</sub> CF<sub>3</sub> (CF<sub>2</sub>)<sub>7</sub> C<sub>2</sub>H<sub>4</sub> S 1 Cl<sub>3</sub>

れぞれの化合物及びシランカップリング例の配合制合は、好適な低反射率ガラス用の強膜とするために、最適な量が適宜選択される。

次に本発明を実施例により具体的に説明する。 実施例で使用する多価アルコール類、該多価 アルコール類の薄膜上に形成される含フツ索シ リコーン化合物の総合体からなる低反射加工剤 及びプレコート膜用溶液は次の如く調製される。

#### 合成例

#### A) 多価アルコール類

多価アルコール類の調製において、多価アルコール類と溶媒との配合割合を第1 表に示す。 第1 表の配合物を室温にて時間攪拌して調製する。

第 1 表

多価アル	配合割合(4)				
コール類 Na	多価アルコール類	帝 媒	その他		
8.	エチレングリコール 300		<u></u>		
ъ	ペンタエリスリトール 6	水 294	<del></del>		
c	ポリヒニルアルコール 6	水 294			
đ	ポリヒトロキンエチルメタ クリレート 6	181-n 294			
6	エチレングリコール 3	エダノール 147	テト <b>ラアルコキン</b> グラン 超合体 *) 150		
£	ポリヒドロキシエチルメタ クリレート 3	水 147	テトラブルコキンシラン 紹合体*) 150		

\*) テトラエトキシシラン1529、エタノール27769、 15-酢酸水溶液729を室温にて1週間攪拌して調製。

157.8

8 1.0

B) 含フツ素シリコーン化合物の縮合体からな る低反射加工剤

次の配合物(9)を室温にて24時間攪拌して調製する。

(OH <sub>2</sub> O) <sub>3</sub> 8 1 C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> C <sub>6</sub> F <sub>12</sub> C <sub>2</sub> H <sub>4</sub> 8 1 (OCH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	1 1.7
C <sub>9</sub> F <sub>19</sub> C <sub>9</sub> E <sub>4</sub> B 1 ( O C H <sub>3</sub> ) <sub>8</sub> (但し、C <sub>8</sub> ~ C <sub>12</sub> の混合物で平均値 C <sub>9</sub> )	5.1
Bi(OC.E <sub>3</sub> ) <sub>4</sub>	3. 8
1 % - 酢酸水溶液	4.4
ジラウリン酸ジブチル鯣	Q.1
t - ブタノー <i>ル</i>	275.1

#### c) プレコート膜用溶液

次の配合物(g)を室温にて1週間挽拌した後、 戸過することによつて調製する。

81 (0C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> ) <sub>4</sub>	. 29.5
T1 (00, H, )4	4 7. 2
アセチルアセトン	2 0.5
<b>*</b>	1 1.0
酢 酸	2.1
酢酸エチル	1.8

エタノール ロ- ブタノール

#### 実施例 1

屈折率 1.52のガラス板(ソーダを発、2 %ファンを用意し、洗剤にて洗浄後、2 %ファン酸水溶液に1分間浸漬して引上げ、蒸留水により洗浄後、室温にて風乾した。このガラスをを合成例 A)多価アルコール類にて洗浄後、回転でで、合成例 B)ので、合物のお合体がある。で、合物のお合体がある。で、合うなに2時間に1.4ので、160 でに2時間保をでクリスというで、160 でに2時間保をでクリスというで、160 でに2時間をでクリスというで、160 でに2時間をでクリスというで、160 でのは、140 であった。

得られた低反射率ガラスについて、次の方法 により特性を測定した。

反射率:自配分光光度計正反射光測定付属装

置(日立製作所製:323型)を使用し、波長400~700nμの入射角5°における平均反射率を測定。

鉛筆硬度:鉛筆引かき試験機(JIS-K5401) を使用。

耐擦傷性: ガーゼによりガラス表面を 1 0 0 回摺動し、その前後のタングステン ランブによる光線透過比を測定。

それらの測定結果は、反射率 1.8 %、鉛錐硬度 3 R、光線透過比 1 0 0 % ( 傷がないため、光線透過量が低下しない ) であつた。

## 突施例 2 ~ 6

実施例1における合成例A)の多価アルコール類をNab~まに変えた他は実施例1と同様に処理して、低反射率ガラスを得た。

得られた低反射ガラスの特性を測定し、それ らの結果を第2表に示した。

第 2 表

	多価アルコー ル類 No	反射率 (50)	鉛筆硬度	光線透過比 (96)
実施例2	ъ	1.8	4 H	100
/ 3	c	1.8	2 H	99
. 4	a	. 1.8	2 H	99
<b>≠</b> 5	е	1.8	5 H	100
1 6	£	1.8	5 н	100

#### 実施例 7 ~ 8

板にブレコート膜が形成され、次いで、多価アルコール類によつて処理することなく、合成例 B) の低反射加工剤に浸漬して、実施例7と同様に処理し、低反射率ガラスを得た。

#### 比較例 3

実施例 1 と同様のガラス板を無処理のまま用。 意した。

比較例 1 ~ 2 にて得られた低反射率ガラス及び比較例 3 のガラス板について特性を測定し、 それらの結果を第 4 表に示した。

第 4 表

	プレコート 膜	多価アルコ ール類 Na	反射率 (%)	鉛筆硬度	光線透過比 例
比較例1	-	· -	1.8	НВ	92
# 2	有		0.8	H	9 5
# 3	-	-	4.2	-	100

#### (発明の効果)

以上の如く、本発明の低反射率ガラスは可視

No t に同様に浸漬して引上げ、蒸留水にて洗浄 後、風乾した。続いて、実施例 1 及び 6 と同様 に合成例 B) にて調製した低反射加工剤を処理 して低反射率ガラスを得た。

得られた低反射率ガラスの特性を測定し、それらの結果を第3表に示した。

第 3 表

·	多価アルコー ル類 Nu	反射率 (%)	鉛篳硬度	光線透過比(第)
実施例7	e.	0.8	3 H	99
<b>#</b> 8	£	0.8	5 H	100

#### 比較例 1

実施例1と同様に洗浄後、風乾したガラス板を、多価アルコール類によつて処理することなく、合成例B)の低反射加工剤に浸漬して、実施例1と同様に処理し、低反射率ガラスを得た。 比較例2

実施例1と同様に洗浄洗後、風乾したガラス

光域における反射率が 0.8~1.8 % であり、通常のソーダ石灰ガラスの反射率 4.2 % に対し優れた低反射性を有し、しかも形成された強膜の硬度は鉛筆硬度が 2 日~5 日であつて、硬度も優れたものである。更に、その強膜は汚れによる清掃作業などによつて発生する傷などに対して優れた耐擦傷性を有し、低反射性が長期に亘って持続されるという特徴を有するものである。

本発明の低反射率ガラスの用途は、特に限定されることなく、例えば建築物の窓ガラス、ガラスドアー、ショーウインド、ショーケース、車輛の窓ガラス、光学レンズ、メガネレンズ、フイルター、テレビション前面防眩ガラス、時間ガラス、その他のガラス製品などに効果が期待されるものである。

代理人 内 田 明代理人 萩 原 亮 一

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

# **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

D	efects in the images include but are not limited to the items checked:
	☐ BLACK BORDERS
	☐ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
	☐ FADED TEXT OR DRAWING
	☐ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
	☐ SKEWED/SLANTED IMAGES
	☐ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
	☐ GRAY SCALE DOCUMENTS
	☐ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
	☐ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

# IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

☐ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.